

(19)



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



(11)

EP 0 590 270 B1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTSCHRIFT

(45) Veröffentlichungstag und Bekanntmachung des
Hinweises auf die Patenterteilung:
06.05.1998 Patentblatt 1998/19

(51) Int Cl. 6: **C08G 77/26, C08G 77/388**

(21) Anmeldenummer: **93112315.2**

(22) Anmeldetag: **31.07.1993**

(54) **Organosilanpolykondensate**

Organosilane polycondensates

Polycondensats d'organosilane

(84) Benannte Vertragsstaaten:
BE CH DE ES FR IT LI NL PT

(30) Priorität: **01.10.1992 DE 4233021**

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
06.04.1994 Patentblatt 1994/14

(73) Patentinhaber: **HÜLS AKTIENGESELLSCHAFT**
45764 Marl (DE)

(72) Erfinder:
• **Standke, Burkhard, Dr.**
D-79618 Rheinfelden (DE)

- **Rauleder, Hartwig, Dr.**
D-79618 Rheinfelden (DE)
- **Seiler, Claus-Dietrich, Dr.**
D-79618 Rheinfelden (DE)
- **Kötzsch, Hans-Joachim, Dr.**
D-79618 Rheinfelden (DE)
- **Peeters, Hermann, Dr.**
D-53721 Siegburg (DE)

(56) Entgegenhaltungen:
EP-A- 0 353 766 EP-A- 0 487 211
DE-A- 2 648 240 DE-B- 1 811 814
US-A- 5 115 049

EP 0 590 270 B1

Anmerkung: Innerhalb von neun Monaten nach der Bekanntmachung des Hinweises auf die Erteilung des europäischen Patents kann jedermann beim Europäischen Patentamt gegen das erteilte europäische Patent Einspruch einlegen. Der Einspruch ist schriftlich einzureichen und zu begründen. Er gilt erst als eingelegt, wenn die Einspruchsgebühr entrichtet worden ist. (Art. 99(1) Europäisches Patentübereinkommen).

Beschreibung

Gegenstand der Erfindung sind Organosilanpolykondensate nach Anspruch 1, deren Herstellung und ihre Verwendung als Haftvermittler.

Es ist bekannt, Hydrochloride funktionalisierter Aminosilane, z.B. von 3-(N-vinylbenzyl-2-aminoethyl)aminopropyltrimethoxysilan oder 3-(N-benzyl-2-aminoethyl)aminopropyltrimethoxysilan, als Haftvermittler zu verwenden. Über Haftvermittlung bei der Beschichtung von Metallen, vorzugsweise Kupfer und Eisen, mit Polyolefinen oder Epoxidharzen wird in den Schriften US 4902556, EP 353766 und US 4849294 berichtet. Haftvermittlung auf Glasoberflächen wird gemäß den Schriften EP 338 128, WO 8800527, US 4499152, US 4382991, US 4330444, DE 2802242 (Haftvermittler für diverse Harzsysteme auf Glasfasern) und BE 845040 (Haftvermittler für Epoxidharz auf Flachglas für verbesserte Alkaliresistenz) erreicht. Als Haftvermittler für oxidische Füllstoffe in diversen organischen Polymeren besteht ebenfalls Verwendung (JP 01/259369, EP 176062). Aus ökologischen (z.B. Verminderung des CSB-Wertes [Wert für den chemischen Sauerstoffbedarf im Abwasser]) und arbeitssicherheitstechnischen Gründen ist ein Einsatz in wäßrigen Systemen vorteilhaft. Die beschriebenen Substanzen sind jedoch nur schwer in Wasser löslich. Ohne Einsatz stabilisierender Zusätze oder erheblicher Mengen organischer Säuren ist eine wäßrige Formulierung nicht möglich und dann auch nur in geringen Konzentrationen von unter 1 % (JP 62/243624, US 4499152, US 4382991, US 4330444, DE 2802 242).

Es bestand daher das Problem, als Haftvermittler geeignete, funktionalisierte Silicone Verbindungen der beschriebenen Art in wasserlöslicher Form aufzufinden.

Dieses Problem konnte durch gezielte hydrolytische Polymerisation des funktionalisierten Aminosilanhydrosalzes $Z-Si(OR)_{3-z}R'_z$ oder durch gezielte hydrolytische Polymerisation des Aminosilans $H_2N(CH_2)_mNH(CH_2)_nSi(OR)_{3-z}R'_z$ und anschließende Funktionalisierung durch Reaktion mit einem entsprechenden funktionellen Alkylsalz unter Bildung eines wasserlöslichen Organosilanpolykondensats nach Anspruch 1 gelöst werden. Die Bedeutung der Symbole in den vorgenannten allgemeinen Formeln ist in Anspruch 1 erläutert. Die erfindungsgemäßen Organosilanpolykondensate werden auch als Polysiloxane oder oligomere bzw. polymere Siloxane bezeichnet.

Die erfindungsgemäßen Produkte weisen gegenüber den reinen funktionalisierten Aminosilanen der allgemeinen Formel III (siehe Anspruch 2) den Vorteil der Wasserlöslichkeit auf, so daß die Produkte in wäßrigen Beschichtungssystemen ohne stabilisierende Zusätze und auch in hohen Konzentrationen eingesetzt werden können.

Am Beispiel der erfindungsmäßigen Verbindung $[CH_2=CH-C_6H_4-CH_2-NH-(CH_2)_2NH(CH_2)_3-SiO_{1,5-(a+b)/2}(OH)_a(OCH_3)_b]_r$ ($0 < a < 3$, $0 < b < 3$, $a+b < 3$, $r > 1$) wird die Vorgehensweise erläutert:

1. Herstellung durch hydrolytische Polymerisation eines funktionellen Aminosilanhydrohalogenids:

Eine Lösung von $CH_2=CH-C_6H_4-CH_2-NH-(CH_2)_2NH(CH_2)_3-Si(OCH_3)_3 \cdot HCl$ in Methanol wird mit einer Wassermenge umgesetzt, die dem 0,25- bis 4-fachen (bevorzugt 1,5-fachen) molaren Siliciumgehalt des eingesetzten funktionellen Aminosilanhydrochlorids entspricht. Die hydrolytische Polymerisation ist nach einigen Stunden beendet. Das entstandene Gemisch aus oligomeren und polymeren Siloxanen im Gleichgewicht mit Silanole ist für die Verwendung gemäß den Ansprüchen 12 bis 16 einsetzbar.

2. Herstellung durch hydrolytische Polymerisation eines Aminosilans mit nachfolgender Funktionalisierung durch Reaktion mit einem funktionellen Alkylhalogenid:

$H_2N(CH_2)_2NH(CH_2)_3-Si(OCH_3)_3$ wird mit einer Wassermenge hydrolytisch polymerisiert, welche dem 0,25-bis 4-fachen (bevorzugt 1,5-fachen) molaren Siliciumgehalt des eingesetzten Aminosilans entspricht. Es entsteht eine viskose Flüssigkeit. Zur besseren Handhabung kann mit Methanol verdünnt werden. Die Lösung wird dabei dünnflüssig. Im Anschluß wird mit einer Stoffmenge Vinylbenzylchlorid ($CH_2=CH-C_6H_4-CH_2-Cl$), gegebenenfalls verdünnt mit Methanol, welche der molaren Menge des eingesetzten Aminosilans entspricht, umgesetzt. Es resultiert ein Gemisch aus oligomeren und polymeren Siloxanen im Gleichgewicht mit Silanolen.

Die verwendete molare Wassermenge entspricht dem 0,25-fachen bis 4-fachen molaren Siliciumgehalt des eingesetzten Aminosilans. Bei geringeren Wassermengen wird keine vollständige Wassermischbarkeit erreicht. Bei größerer Wassermenge kommt es bei der Synthese der Hydrolysate zu Ausfällungen. Die erfindungsgemäß hergestellten Polyorganosiloxane sind in reiner Form meist hochviskos oder fest. zur besseren Handhabung erfolgt die Herstellung in einem Lösungsmittel, bevorzugt in einem Alkohol, besonders bevorzugt in demjenigen Alkohol, der bei der Hydrolyse freigesetzt wird. Bevorzugt werden ein- oder mehrwertige, verzweigte, unverzweigte oder cyclische Alkohole mit 1 bis 18 Kohlenstoffatomen als Lösungsmittel verwendet.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Produkte kann in einfachen Rührgefäßen mit Dosiervorrichtung erfolgen. Vorteilhaft wird das zur Hydrolyse benötigte Wasser in die Silanlösung oder das reine Silan eindosiert. Die Zugabegeschwindigkeit des Wassers ist unkritisch, sofern die angegebenen Konzentrationsbereiche eingehalten werden und die bei der Hydrolyse entstehende Wärme abgeführt wird. Reaktionstemperaturen über 100 °C sind zu vermeiden,

sofern das Produkt Alkenylgruppen enthält (Polymerisationsgefahr). Wird bei der Herstellung der erfindungsgemäßen Produkte zunächst das Aminosilan durch Zugabe von Wasser hydrolytisch polymerisiert, so erfolgt die Umsetzung zum funktionalisierten Aminopolysiloxan vorteilhaft durch Zudosieren des entsprechenden funktionellen Alkylsalzes, bevorzugt des funktionellen Alkylchlorids, in das zuvor hergestellte Aminopolysiloxan. Um hochviskose Produkte zu vermeiden und zum Abfangen lokaler Temperaturspitzen (exotherme Reaktion) kann das funktionelle Alkylchlorid mit einem Lösungsmittel verdünnt werden. Vorteilhafterweise verwendet man als Lösungsmittel denjenigen Alkohol, der bei der hydrolytischen Polymerisierung frei wird. Gegebenenfalls können beide Reaktionsschritte in einer Anlage stattfinden. Konzentration der funktionellen Aminopolysiloxane und Viskosität der Lösung können durch destillative Entfernung des gegebenenfalls eingesetzten Lösungsmittels oder durch Verdünnen mit Lösungsmittel eingestellt werden.

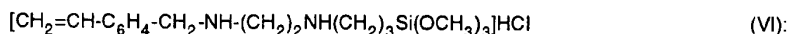
Die erfindungsgemäßen funktionellen Aminopolysiloxane oder deren Lösungen sind in jedem Verhältnis mit Wasser mischbar, ohne daß eine sofortige Trübung oder Ausfällung erfolgt. Langzeitstabilität verdünnter wäßriger Lösungen kann gegebenenfalls durch Einstellung des pH-Wertes der Lösung auf Werte < 4,5 durch Zugabe ausreichender Menge Säure, bevorzugt Essigsäure, erreicht werden.

Die erfindungsgemäßen Produkte eignen sich als Haftvermittler zwischen anorganischen und organischen Oberflächen, insbesondere bei der Verstärkung organischer Polymere mit anorganischen, vorzugsweise oxidischen, Füllstoffen, Glasfasern oder metallischen Partikeln sowie bei der Beschichtung anorganischer Oberflächen, vorzugsweise von Metallen, Metalloxiden oder Glas, mit organischen Polymeren.

Die Erfindung wird nachfolgend anhand der Beispiele erläutert.

Beispiel 1

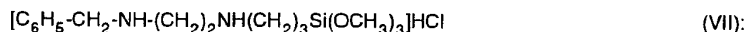
Herstellung eines funktionalisierten Aminopolysiloxans durch hydrolytische Polymerisation von



In einem beheizbaren 2-l-Dreihalskolben, ausgerüstet mit Stickstoffüberlagerung, Destillationsvorrichtung und Tropftrichter, werden 750 g einer 50 Gew.-%-igen Lösung von VI (Siliciumgehalt 3,74 Gew.-%) in Methanol vorgelegt. Unter Rühren werden anschließend 27 g Wasser (entsprechend 1,5 mol Wasser pro mol eingesetztes Silicium) langsam eindosiert. Anschließend werden bei Umgebungsdruck 27 g Methanol destillativ aus dem Reaktionsgemisch entfernt. Danach wird die Lösung ca. 3 Stunden auf 60 °C erhitzt. Die Lösung weist einen Siliciumgehalt von 3,74 Gew.-% auf.

Beispiel 2

Herstellung eines funktionalisierten Aminopolysiloxans durch hydrolytische Polymerisation von



In einem beheizbaren 2-l-Dreihalskolben, ausgerüstet mit Stickstoffüberlagerung, Destillationsvorrichtung und Tropftrichter, werden 697 g einer 50 Gew.-%-igen Lösung von VII in Methanol (4,01 Gew.-% Siliciumgehalt) vorgelegt. Unter Rühren werden anschließend 27 g Wasser (entsprechend 1,5 mol Wasser pro mol eingesetztes Silicium) langsam eindosiert. Bei Umgebungsdruck werden anschließend 27 g Methanol destillativ aus dem Reaktionsgemisch entfernt. Danach wird die Lösung ca. 3 Stunden auf ca. 60 °C erhitzt. Die Lösung weist einen Siliciumgehalt von 4,01 Gew.-% auf.

Beispiel 3

Herstellung eines funktionalisierten Aminopolysiloxans aus hydrolytisch polymerisiertem $\text{NH}_2-(\text{CH}_2)_2\text{NH}(\text{CH}_2)_3\text{Si}(\text{OCH}_3)_3$ und Umsetzung mit $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{Cl}$.

In einem beheizbaren 1-l-Dreihalskolben, ausgerüstet mit Stickstoffüberlagerung, Rückflußkühler und Tropftrichter, werden 222 g Aminoethylaminopropyltrimethoxysilan vorgelegt. Unter Rühren werden anschließend 27 g Wasser (entsprechend 1,5 mol pro mol eingesetztes Silicium) langsam eindosiert. Das Reaktionsgemisch erwärmt sich dabei auf ca. 60 °C. Die Temperatur wird durch Heizen 1 Stunde gehalten. Danach werden 105 g Methanol zugefügt. Im Anschluß werden 152,5 g Vinylbenzylchlorid, gemischt mit 104,5 g Methanol, unter Rühren langsam eindosiert. Die Temperatur wird durch Kühlen (während des Eindosierens) und nachfolgendes Heizen ca. 3 Stunden auf 64 °C ge-

halten. Nach Abkühlung wird mit 138 g Methanol auf einen Siliciumgehalt von 3,74 Gew.-% verdünnt.

Beispiel 4

5 Herstellung eines funktionalisierten Aminopolysiloxans aus hydrolytisch polymerisiertem $\text{NH}_2\text{-(CH}_2\text{)}_2\text{NH(CH}_2\text{)}_3\text{Si(OCH}_3\text{)}_3$ und Umsetzung mit $\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_2\text{-Cl}$. In einem beheizbaren 1-l-Dreihalskolben, ausgerüstet mit Stickstoffüberlagerung, Rückflußkühler und Tropftrichter, werden 222 g Aminoethylaminopropyltrimethoxysilan vorgelegt. Unter Rühren werden anschließend 27 g Wasser (entsprechend 1,5 mol pro mol eingesetztes Silicium) langsam eindosiert. Das
10 Reaktionsgemisch erwärmt sich dabei auf ca. 60 °C. Die Temperatur wird durch Heizen 1 Stunde gehalten. Danach werden 92 g Methanol zugefügt. Im Anschluß werden 126,5 g Benzylchlorid, gemischt mit 91,5 g Methanol, unter Rühren langsam eindosiert. Die Temperatur wird durch Kühlen (während des Eindosierens) und nachfolgendes Heizen ca. 3 Stunden auf 64 °C gehalten. Nach Abkühlung wird mit 138 g Methanol auf einen Siliciumgehalt von 4,01 Gew.-% verdünnt.

15 Beispiel 5

Herstellung einer wäßrigen Lösung des Produktes aus Beispiel 1: In einem Rührgefäß werden 92 g Wasser vorgelegt und unter Rühren mit 8 g des Produktes aus Beispiel 1 versetzt. Es resultiert eine klare Lösung mit einem Siliciumgehalt von 0,32 Gew.-%. Durch Ansäuern mit Essigsäure auf einen pH-Wert von 4 kann eine mit der Zeit
20 einsetzende Trübung vermieden werden.

Beispiel 6

25 Herstellung einer wäßrigen Lösung des Produktes aus Beispiel 2: In einem Rührgefäß werden 92 g Wasser vorgelegt und unter Rühren mit 8 g des Produktes aus Beispiel 2 versetzt. Es resultiert eine klare Lösung mit einem Siliciumgehalt von 0,30 Gew.-%. Durch Ansäuern mit Essigsäure auf einen pH-Wert von 4 kann eine mit der Zeit einsetzende Trübung vermieden werden.

Beispiel 7

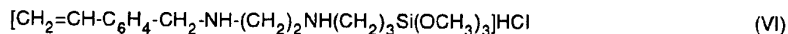
30 Herstellung einer wäßrigen Lösung des Produktes aus Beispiel 3: In einem Rührgefäß werden 92 g Wasser vorgelegt und unter Rühren mit 8 g des Produktes aus Beispiel 3 versetzt. Es resultiert eine klare Lösung mit einem Siliciumgehalt von 0,32 Gew.-%. Durch Ansäuern mit Essigsäure auf einen pH-Wert von 4 kann eine mit der Zeit einsetzende Trübung vermieden werden.

35 Beispiel 8

Herstellung einer wäßrigen Lösung des Produktes aus Beispiel 4: In einem Rührgefäß werden 92 g Wasser vorgelegt und unter Rühren mit 8 g des Produktes aus Beispiel 4 versetzt. Es resultiert eine klare Lösung mit einem
40 Siliciumgehalt von 0,30 Gew.-%. Durch Ansäuern mit Essigsäure auf einen pH-Wert von 4 kann eine mit der Zeit einsetzende Trübung vermieden werden.

Beispiel 9 (Vergleichsbeispiel)

45 Löseversuch von

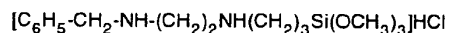


50 in Wasser: In einem Rührgefäß werden 92 g Wasser vorgelegt und unter Rühren mit 8 g einer 50 Gew.-%-igen Lösung von VI in Methanol (Si-Gehalt: 3,74 Gew.-%) versetzt. Es treten sofort Ausfällungen auf. Eine homogene Lösung ist nicht erzielbar. Der theoretische Siliciumgehalt der Gesamtlösung beträgt 0,30 Gew.-%.

Beispiel 10 (Vergleichsbeispiel)

55 Löseversuch von

EP 0 590 270 B1



(VII)

5 in Wasser: In einem Rührgefäß werden 92 g Wasser vorgelegt und unter Rühren mit 8 g einer 50 Gew.-%-igen Lösung von VII in Methanol (Si-Gehalt: 4,01 Gew.-%) versetzt. Es resultiert eine inhomogene, trübe Lösung. Der theoretische Siliciumgehalt der Gesamtlösung beträgt 0,32 Gew.-%.

Beispiel 11

10 Verwendung als Glasfaserschichte

Entsprechend DIN 53390 wird ein Bündel wassergeschlichteter Glasfasern (Vetrotex EC 10, 120 tex) in einer Silanschichte, hergestellt durch Einrühren des Organosilans bzw. Organosilanpolykondensats gemäß Tabelle 1 in Wasser, das mit Essigsäure auf einen pH-Wert von 3,5 bis 4,5 eingestellt war, intensiv getränkt und anschließend 15 Stunde bei 80 °C getrocknet. Das Glasfaserbündel wird in ein mit Harz gefülltes kalibriertes rundes Glasrohr mit dem Innendurchmesser 0,4 cm und der Länge 75 cm gezogen und anschließend mit dem Harz gehärtet. Der Anteil der Glasfasern beträgt 60 Gew.-%. Die geformten Glasfaserverbund-Rundstäbe werden aus dem Glasrohr entfernt und nachgehärtet. Die ausgehärteten Stäbe werden auf eine Länge von je 5 cm geschnitten und zur einen Hälfte unbelastet, zur anderen Hälfte nach einer Kochwasserbelastung von 72 Stunden auf die Biegefestigkeit untersucht.

20

25

30

35

40

45

50

55

Tabelle 1

Organosilan	UP-Harz ^{a)}		Biegefestigkeit [N/mm ²]		EP-Harz ^{b)}	
	unbelastet	belastet	unbelastet	belastet	unbelastet	belastet
kein Silan	7000	2100			8200	2300
Reaktionsprodukt von DYNASYLAN DAMO ^{c)} mit Benzylchlorid					8300	6200
Partialkondensat des Reaktionsprodukts von DYNASYLAN DAMO mit Benzylchlorid					8700	6500
Reaktionsprodukt von DYNASYLAN DAMO mit Vinylbenzylchlorid	9100	5100			8500	6300
Partialkondensat des Reaktionsprodukts von DYNASYLAN DAMO mit Vinylbenzylchlorid	11200	5000			8900	6250
DYNASYLAN DAMO					8500	6100

a) Palatal P6 (BASF), Härtung mit Dibenzoylperoxid

b) Araldit BY 5022 / HY 5022/1 (Ciba-Geigy)

c) DYNASYLAN DAMO: N-Aminoethyl-3-aminopropyltrimethoxysilan

Die Versuche belegen, daß die Partialkondensate den Stammverbindungen gleichwertig oder sogar überlegen sind.

Beispiel 12Verwendung als Füllstoffbeschichtung

- 5 In einem Schnellmischer werden 500 Gew.-Teile Cristobalitmehl (SF 3000, Quarzwerke GmbH) durch Zudosieren von 2,5 Gew.-Teilen (0,5 %) Organosilan bzw. Organosilanpartialkondensat gemäß Tab. 2 beschichtet und anschließend 0,5 Stunden bei 80 °C erhitzt. Nach homogenem Einrühren von 156 Gew.-Teilen ggf. beschichtetem Cristobalitmehl in 144 Gew.-Teilen UP-Harz (Vestopal 155, HÜLS AG) - Füllgrad: 52 %- und Temperierung auf 20 °C wird die Viskosität mit einem Brookfieldviskosimeter gemessen. Anschließend werden 2,9 g Dibenzoylperoxid und 1,4 g Cobaltbeschleuniger (1 %) zugegeben, die Mischung homogenisiert, entgast und in eine Metallform gegossen, aus der nach 2 Stunden Härtung bei Raumtemperatur und 2 Stunden Nachhärtung bei 110 °C Platten der Größe 20 x 20 x 0,4 cm erhalten werden. Aus den Platten werden Prüfkörper der Maße 0,6 x 0,4 x 5 cm geschnitten, die zur einen Hälfte unbelastet, zur anderen Hälfte nach einer Kochwasserbelastung von 16 Stunden auf die Biegefestigkeit geprüft werden.
- 10
- 15
- 20
- 25
- 30
- 35
- 40
- 45
- 50
- 55

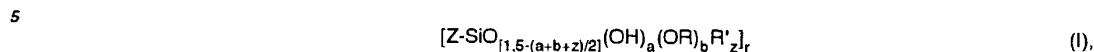
Tabelle 2

Organosilan	Viskosität [mPaxs]	Biegefestigkeit[N/mm ²] unbelastet belastet
kein Silan	13800	65,3 47,5
Umsetzungsprodukt von DYNASYLAN DAMO mit Vinylbenzylchlorid	3600	100 70
Partialkondensat des Umsetzungsprodukts von DYNASYLAN DAMO mit Vinylbenzylchlorid	3600	97 68

Die Versuche belegen, daß die Partialkondensate den Stammverbindungen gleichwertig sind.

Patentansprüche

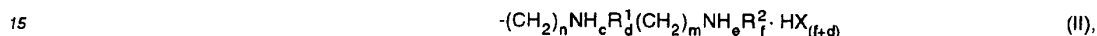
1. Organosilanpolykondensate der allgemeinen Formel I



in welcher bedeuten:

$0 < a < 3$, $0 < b < 3$, $(a+b+z) < 3$, $z \leq 1$, $r > 1$,

R, R': Alkylrest mit einer Kohlenstoffzahl von 1 bis 8,
Z: organischer Rest der allgemeinen Formel II



n, m, p, q: ganze Zahl von 1 bis 8,

$c \leq 1$, $d \leq 1$, $e \leq 2$, $f \leq 2$, $c+d=1$, $e+f=2$, ausgenommen $f=0$.

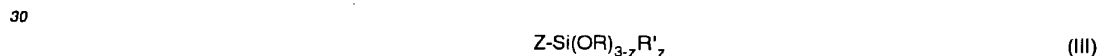
X: anorganischer oder organischer Säurerest

R¹: $-(CH_2)_pAr^1$,

R²: $-(CH_2)_qAr^2$ und

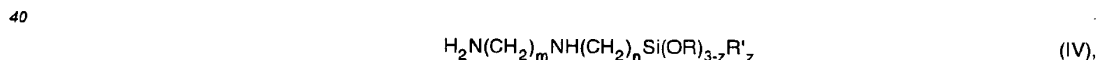
Ar¹, Ar²: Aryl-, Alkyl- oder Aralkenylrest.

2. Verfahren zur Herstellung von Organosilanpolykondensaten nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Herstellung durch Hydrolyse von Verbindungen der allgemeinen Formel



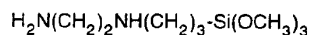
erfolgt und daß man zur Hydrolyse eine molare Wassermenge verwendet, welche dem 0,25- bis 4fachen molaren Siliciumgehalt der eingesetzten Aminoverbindung entspricht.

3. Verfahren zur Herstellung von Organosilanpolykondensaten nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Herstellung durch Hydrolyse von Verbindungen der allgemeinen Formel

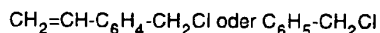


wobei man zur Hydrolyse eine molare Wassermenge verwendet, welche dem 0,25- bis 4fachen molaren Siliciumgehalt der eingesetzten Aminoverbindung entspricht, und nachfolgende Reaktion des Kondensats mit Verbindungen der allgemeinen Formeln X-R¹ oder X-R² (V) erfolgt.

4. Verfahren zur Herstellung von Organosilanpolykondensaten nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß man



hydrolytisch polymerisiert und im Anschluß mit

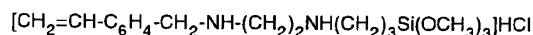


umsetzt.

5

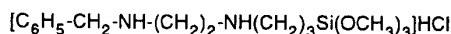
5. Verfahren zur Herstellung von Organosilanpolykondensaten nach Anspruch 2 oder 3, dadurch gekennzeichnet, daß zum Einstellen der Viskosität ein Lösungsmittel verwendet wird.
6. Verfahren zur Herstellung von Organosilanpolykondensaten nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß als Lösungsmittel ein- oder mehrwertige, verzweigte, unverzweigte oder cyclische Alkohole mit einer Kohlenstoffzahl von 1 bis 18 verwendet werden.
7. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß R¹ und/oder R² ein Benzyl- oder Vinylbenzylrest ist.
8. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Herstellung durch Hydrolyse von

20



25

oder



30

erfolgt.

9. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß die zur Reaktion verwendete Verbindung, die einen Aryl-, Aralkyl- oder Aralkenylrest enthält, Vinylbenzylchlorid oder Benzylchlorid ist.
10. Verfahren nach Anspruch 2 oder 3, dadurch gekennzeichnet, daß n=3 und m=2 ist.
11. Verfahren zur Stabilisierung verdünnter wäßriger Lösungen von Organosilanpolykondensaten nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß der pH-Wert dieser Lösungen durch Säurezugabe auf einen Wert von weniger als 4,5 eingestellt wird.
12. Verwendung der Organosilanpolykondensate nach Ansprüchen 1 bis 11 als Haftvermittler zwischen anorganischen und organischen Oberflächen.
13. Verwendung der Organosilanpolykondensate nach Anspruch 12 bei der Verstärkung organischer Polymere mit anorganischen Füllstoffen, Glasfasern oder metallischen Partikeln.
14. Verwendung der Organosilanpolykondensate nach Anspruch 13 bei der Verstärkung organischer Polymere mit anorganischen, oxidischen Füllstoffen.
15. Verwendung der Organosilanpolykondensate nach den Ansprüchen 1 bis 11 bei der Beschichtung anorganischer Oberflächen mit organischen Polymeren.
16. Verwendung der Organosilanpolykondensate nach Anspruch 15 bei der Beschichtung von Metall, Metalloxiden oder Glas mit organischen Polymeren.

35

40

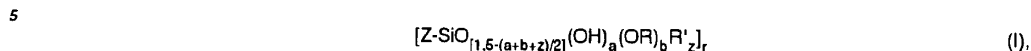
45

50

55

Claims

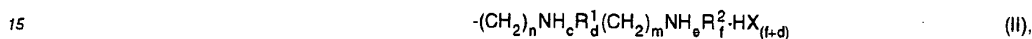
1. An organosilane polycondensate of the general formula I



in which the symbols have the following meanings:

$0 < a < 3$, $0 < b < 3$, $(a+b+z) < 3$, $z \leq 1$, $r > 1$,

R, R': alkyl radical having from 1 to 8 carbon atoms,
Z: organic radical of the general formula II



n, m, p, q: integer from 1 to 8,

$c \leq 1$, $d \leq 1$, $e \leq 2$, $f \leq 2$, $c+d=1$, $e+f=2$, with the exception of $f=0$,

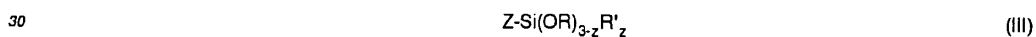
X: inorganic or organic acid radical,

R¹: $-(CH_2)_p Ar^1$,

R²: $-(CH_2)_q Ar^2$ and

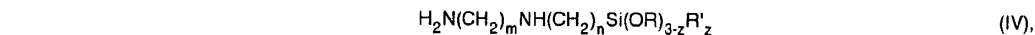
Ar¹, Ar²: aryl, aralkyl or aralkenyl radical.

2. A process for the preparation of an organosilane polycondensate according to claim 1, characterised in that the preparation is carried out by hydrolysis of a compound of the general formula



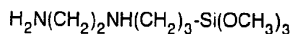
and in that a molar amount of water which corresponds to 0.25 to 4 times the molar silicon content of the amino compound used is used for the hydrolysis.

3. A process for the preparation of an organosilane polycondensate according to claim 1, characterised in that the preparation is carried out by hydrolysis of a compound of the general formula

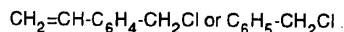


a molar amount of water which corresponds to 0.25 to 4 times the molar silicon content of the amino compound used being used for the hydrolysis, and subsequent reaction of the condensate with a compound of the general formula X-R¹ or X-R² (V).

4. A process for the preparation of an organosilane polycondensate according to claim 3, characterised in that



is hydrolytically polymerised and subsequently reacted with

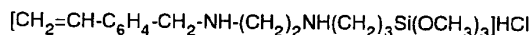


5. A process for the preparation of an organosilane polycondensate according to claim 2 or 3, characterised in that a solvent is used to adjust the viscosity.

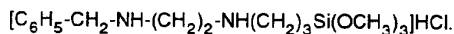
6. A process for the preparation of an organosilane polycondensate according to claim 5, characterised in that monohydric or polyhydric, branched, straight-chain or cyclic alcohols having from 1 to 18 carbon atoms are used as solvent.

7. A process according to claim 2, characterised in that R¹ and/or R² is a benzyl or vinylbenzyl radical.

8. A process according to claim 2, characterised in that the preparation is carried out by hydrolysis of



or



9. A process according to claim 3, characterised in that the compound which is used for the reaction and which comprises an aryl, aralkyl or aralkenyl radical is vinylbenzyl chloride or benzyl chloride.

10. A process according to claim 2 or 3, characterised in that n is 3 and m is 2.

11. A process for stabilising a dilute aqueous solution of an organosilane polycondensate according to claim 1, characterised in that the pH of the solution is adjusted to a value of less than 4.5 by adding acid.

12. Use of an organosilane polycondensate according to any of claims 1 to 11 as adhesion promotor between inorganic and organic surfaces.

13. Use of an organosilane polycondensate according to claim 12 in the reinforcement of organic polymers with inorganic fillers, glass fibres or metal particles.

14. Use of an organosilane polycondensate according to claim 13 in the reinforcement of organic polymers with inorganic, oxidic fillers.

15. Use of an organosilane polycondensate according to any of claims 1 to 11 in the coating of inorganic surfaces with organic polymers.

16. Use of an organosilane polycondensate according to claim 15 in the coating of metal, metal oxides or glass with organic polymers.

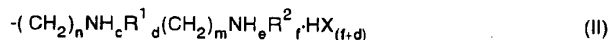
Revendications

1. Polycondensats d'organosilane de formule générale I dans laquelle :



$$0 < a < 3, 0 < b < 3, (a+b+z) < 3, z \leq 1, r > 1,$$

R, R' : radical alkyle ayant de 1 à 8 atomes de carbone
Z : radical organique de formule générale II

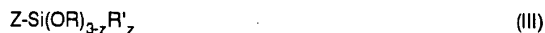


n, m, p, q : nombres entiers allant de 1 à 8,

$c \leq 1$, $d \leq 1$, $e \leq 2$, $f \leq 2$, $c+d=1$, $e+f=2$, excepté $f=0$,

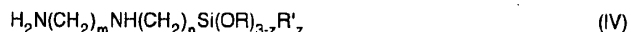
X : radical acide inorganique ou organique
 R¹ : $-(CH_2)_p Ar^1$,
 5 R² : $-(CH_2)_q Ar^1$ et
 Ar¹, Ar² : radical aryle, aralkyle ou aralcényle.

2. Procédé de fabrication de polycondensats d'organosilane selon la revendication 1, caractérisé en ce que
 10 la fabrication s'effectue par hydrolyse de composés de formule générale :



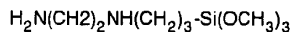
15 et en ce que pour l'hydrolyse on utilise une quantité molaire d'eau, qui correspond à 0,25 à 4 fois la teneur molaire en silicium du composé amino utilisé.

3. Procédé de fabrication de polycondensats d'organosilane selon la revendication 1 caractérisé en ce qu'
 20 on procède à la fabrication par hydrolyse de composés de formule générale :

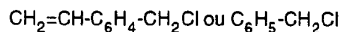


25 dans laquelle pour l'hydrolyse on utilise une quantité molaire d'eau correspondant à 0,25 à 4 fois la teneur molaire en silicium du composé amino utilisé, puis en utilisant une réaction du produit de condensation avec des composés de formule générale X-R¹ ou X-R² (V).

4. Procédé de fabrication de polycondensats d'organosilane selon la revendication 3, caractérisé en ce qu'
 30 on fait réagir



35 polymérisé par hydrolyse, puis avec

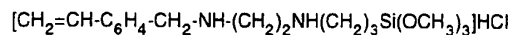


5. Procédé de fabrication de polycondensats d'organosilane selon la revendication 2 ou 3, caractérisé en ce que
 pour le réglage de la viscosité on utilise un solvant.

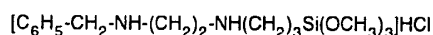
- 45 6. Procédé de fabrication de polycondensats d'organosilane selon la revendication 5, caractérisé en ce qu'
 on utilise comme solvant un alcool mono- ou polyvalent, ramifié, non ramifié ou cyclique, contenant de 1 à 18 atomes de carbone.

- 50 7. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que
 R¹ et/ou R² est un radical benzyle ou vinylbenzyle.

8. Procédé selon la revendication 2, caractérisé en ce que
 55 la fabrication s'effectue par hydrolyse de



ou de



9. Procédé selon la revendication 3,
caractérisé en ce que
le composé utilisé pour la réaction, qui contient un radical aryle, aralkyle ou aralcényle, est le chlorure de vinyl-
benzyle ou le chlorure de benzyle.
10. Procédé selon la revendication 2 ou 3.
caractérisé en ce que
n = 3 et m = 2.
11. Procédé de stabilisation de solutions aqueuses diluées de polycondensats d'organosilane selon la revendication 1,
caractérisé en ce que
le pH de cette solution est réglé à une valeur de 4,5 par addition d'acide.
12. Utilisation des polycondensats d'organosilane selon les revendications 1 à 11
caractérisée en ce que
comme agents favorisant l'adhérence entre les surfaces inorganiques et organiques.
13. Utilisation des polycondensats d'organosilane selon la revendication 12
caractérisée en ce que
dans le renforcement des polymères organiques avec des charges inorganiques, des fibres de verre ou des par-
ticules métalliques.
14. utilisation des polycondensats d'organosilane selon la revendication 13
caractérisée en ce que
dans le renforcement des polymères organiques avec des charges oxydantes inorganiques.
15. Utilisation des polycondensats d'organosilane selon les revendications 1 à 11
caractérisé en ce que
dans le revêtement des surfaces inorganiques avec des polymères organiques.
16. Utilisation des polycondensats d'organosilane selon la revendication 15
caractérisée en ce que
dans le revêtement des métaux, des oxydes métalliques ou du verre avec des polymères organiques.